No English title avai

Patent Number:

NL6809942

Publication date:

1970-01-14

Inventor(s):

Applicant(s):

Requested Patent:

NL6809942

Application

Number:

NL19680009942 19680712

Priority Number

(s):

NL19680009942 19680712

IPC Classification:

C07C; C07D; A61K27/00

EC Classification:

C07C57/58, C07C59/52, C07C59/64, C07C59/72, C07C149/40, C07D309/10, C07D309/12, C07F9/535B

Equivalents:

Abstract

Data supplied from the esp@cenet database

BEST AVAILABLE COPY

: OCTROOIRAAD



NEDERLAND

Ter inzage gelegde

Octrooiaanvrage No. 6 5 0 9 9 4 2

Aanvulling bij: 0.A.68.00251.

Klasse 12 0 11 (12 0 21; 12 q 21; 12 q 30;
12 q 31; 124 bf 7 d; 124 bg 12 b; 124 bg 12 b 3;
124 bg 14 c; 124 ha 2 c; 30 h 32 b; 124 cb 7; 124 cb 9;
124 mf 2 m 3 d₁₀ d₁ c₁ c₂ c₃ c₃ d₁ c₁ c₂ c₃ c₃ d₁ c₁ c₂ c₃ c₃ d₁ c₃

Indieningsdatum:

12 juli 1968,

Datum van terinzagelegging:

14 januari 1970.

24 uur.

De hierna volgende tekst is een afdruk van de beschrijving met conclusie(s) en tekening(en), zoals deze op bovengenoemde datum werden ingediend.

Aanvrager: Syntex Corporation, Panama, Panama

Gemachtigde:

Octrocibureau Vriesendorp & Gaade (Ir. C. M. R. Davidson c.s.)

Dr. Kuyperstraat 6, 's-Gravenhage.

Ingeroepen recht van voorrang: geen.

Korte aanduiding: "Werkwijze ter bereiding van nieuwe verbindingen en van preparaten, die deze verbindingen bevatten".

De uitvinding heeft betrekking op een werkwijze ter bereiding van nieuwe verbindingen, die nuttig zijn als ontsteking tegengaande, analgetische, anti-pyretische en anti-pruritische
middelen en van nieuwe tussenprodukten daarvan en op methoden voor de
toepassing van deze middelen bij ontstekingen, pijn, pyrexia en pruritis.

De volgens de werkwijze van de uitvinding verkregen verbindingen zijn derivaten van 2-naftylazijnzuur, een verbinding, die kan worden weergegeven door de formule 3 van het formuleblad.

De arabische cijfers en het symbool a geven de hierin toegepaste plaatsen aan in de nomenclatuur van 1-naftylazijnzuurderivaten.

De onderhavige uitvinding heeft tevens betrek-

king op een methode voor het behandelen van ontstekingen, pijn, pyrexia en pruritis en daarmede verband houdende toestenden door toediening van een werkzane hoeveelheid van een 2-naftylazijnzuurderivaat, zoals hieronder nader aangegeven of het overeenkomstige amide, ester, hydroxaminezuur of zuuradditiezout daarvan, welk zout is afgeleid van een farmaceutisch aanvaardbare niet-giftige base.

De nuttige 2-naftylezijnzuurderiveten kunnen

worden weergegeven door de formules 1 en 2, waarin de groepen R_1 en R_2 de ene waterstof, de andére waterstof, een methyle, ethyle of diffuormethylgroep is of R_1 en R_2 tezamen genomen methyleen, halogeenmethyleen of ethyleen voorstellen; R_3 alkyl, trifluormethyl, fluor, chloor, hydroxy, een gebruikelijke hydrolyseerbare ester, oxyether of thioethergroep voorstelt; R_4 en R_5 elk een alkylgrep, fluor, chloor, hydroxy, een gebruikelijke hydrolyseerbare ester, oxyether of thioether voorstellen, op voorwaarde dat wanneer van R_4 of R_5 de ene hydroy, oxyether of thioether is, de andere de identieke groep is of een alkylgroep, fluor, chloor of een gebruikelijke hydrolyseerbare ester en de overeenkomstige amiden, esters, hydroxaminezuren en farmaceutisch aanvaardbare additiezouten daarvan.

Onder "alkylgroep" worden verstaan koolwaterstofgroepen met 6 of minder koolstofatomen van laag mol.gewicht met rechte of vertakte keten, zoals de methyl-, ethyl-, propyl-, isopropyl-, butyl-, tert.butyl-, pentyl-, hexylgroep en dergelijke.

Onder "alkoxygroep" wordt verstaan een koolwaterstofethergroep met 6 of minder koolstofetomen met rechte of vertakte
keten, onder andere de methoxy-, ethoxy-, 2-propoxy-, propoxy-, butoxy3-pentoxygroep en dergelijke. Onder "alkoxymethyloxygroep" worden verstaan
door één alkoxygroep gesubstitueerde methylethergroepen; voorbeelden van
alkoxymethyloxygroepen zijn onder andere de methoxymethyloxy-, ethoxymethyloxy-, isopropoxymethyloxygroep en dergelijke.

Onder "alkylthiogroep" worden verstaan koolwaterstofthioethergroepen met 6 of minder koolstofatomen met rechte of vertakte keten, onder andere de methylthio-, ethylthio-, propylthio-, 2-propylthio-, 2-butylthio-, pentylthio-, 3-hexylthiogroep en dergelijke.

35

30

5

10

15

20

Onder "alkoxymethylthiogroep" worden verstan met één alkoxygroep maubstitueerde methylthioethergroepen, zoals de methoxymethyllhio-, othoxymethylthio-, 2-propoxymethylthiogroep en dergelijke.

Onder "halogeenmethyleengroep" worden verstam mono- of dihalogeenmethyleengroepen, waarin hat halogeen fluor of allow is. De halogeenmethylenen, die de voorkeur verdienen, zijn onder andere fluormethyleen, difluormethyleen, fluorchloormethyleen en chloormethyleen.

Met "gebruikelijke hydrolyseerbare ester" worden hier die hydrolyseerbare estergroepen aangeduid, die gewoonlijk in de techniek worden gebruikt, bij voorkeur die welke zijn afgeleid van koolwaterstofcarbonzuren of de zouten ervan. De uitdrukking "koolwaterstofcarbonzuur" heeft zowel betrekking op gesubstitueerde als ongesubstitueerde koolwaterstofcarbonzuren. Deze zuren kunnen geheel verzadigd zijn of wilden wisselende mate van verzadigdheid bezitten (met integrip van aromatische zuren), kunnen een rechte of vertakte keten of een cyclische struktuur bezitten en bevatten bij voorkeur 1 - 12 koolstofatomen. Bovendien kunnen zij gesubstitueerd zijn door functionele groepen, zoals bijvoorbeeld een hydroxygroep, een alkoxygroep met tot 6 koolstofatomen, een acyloxygroep met tot 12 koolstofatomen, nitro, amino, halogeen en dergelijke, gebonden aan het koolwaterstofskelet. Voorbeelden van gebruikelijke hydrolyseerbare esters, die bij de werkwijze volgens de uitvinding kunnen worden toegepast zijn acetaat, propionaat, butyraat, valeraat, caproaat, enanthaat, caprylaat, pelargonaat, acrylaat, undecenoaat, fenoxyacetaat, ben-zoaat, fenylacetaat, trimethylacetaat, t-butylacetaat, trimethylhexanoaat, cycloheylacetaat, cyclopropionaat, adamantoaat, bicyclo/2.2.27octylcarboxylaat, glycolaat, methoxyacetaat, hemisuccinaat, hemiadipaat, aminoacetaat, N.N-diethylaminoacetaat, piperidinoacetaat, β-chloorpropionaat,

Onder "oxyether" worden hier verstean de ethergroepen, die gewoonlijk in de techniek worden gebruikt, bij voorkeur die
afgeleid van rechte, vertakte, cyclische en aromatische koolwaterstoffen
met 1 - 12 koolstofatomen en oxoheterocyclische koolwaterstoffen met 3 12 koolstofatomen. Deze koolwaterstoffen zijn al of niet verzadigd en zijn

35

30

5

10

15

20

25

en dergelijke.

eventueel gesubstitueerd door gro-epen, zoals de hydroxy-, alkony-, halogeen-, alkylthiogroep en dergelijke. Voorbeelden van oxyethers zijn onder andere de alkoxy-, difluormethoxy-, alkoxymethyloxy-, tetrahydro-furan 2'-yloxy-, tetrahydropyran 2'-yloxy-, halogytetrahydropyran 4'-yloxygroep en dergelijke.

Onder "thioether" worden hier verstaan de ethergroepen, die gewoonlijk in de techniek worden gebruikt, bij voorkeur, die welke zijn afgeleid van rechte, vertakte, cyclische en arcmatische koolwaterstoffen met 1 - 12 koolstofatomen. Deze koolwaterstoffen zijn al of niet verzadigd en zijn eventueel gesubstitueerd door groepen zoals de hydroxy-, alkoxy+, alkylthio-, halogeengroep en dergelijke. Voorbaalden van thioethers zijn onder andere de alkylthio-, difluormethylthio-, alkoxymethylthiogroep en dergelijke.

De uitvinding omvat tevens de bereiding van de overeenkomstige amiden, ethers, hydroxyaminezuren en de zuuradditiezouten van de volgens de werkwijze van de uitvinding verkregen 2-naftylazijn-zuren.

Wanneer de verbindingen van de formules 1 en 2 gesubstitueerd zijn door de tetrahydrofuran 2'-yloxy-, tetrahydropyren 2'-yloxy-, 4'-alkoxytetrahydropyran 4'-yloxy-, alkoxymethyloxy- of alkoxymethylthiogroep wordt aan de amiden, esters, hydroaminezuren of additiezouten van de verbindingen van de formules 1 en 2 de voorkeur gegeven.

De amiden van de volgens de werkwijze van de uitvinding verkregen nieuwe verbindingen zijn afgeleid van gebruikelijke basen, zoals ammoniak, methylemine, ethylemine, methylethylamine, dimethylemine, diethylamine, pyrrolidine, piperidine, piperazine, N-ethylpiperazine, morfoline, isopropylamine, aniline, N-methylcyclopentylamine en dergelijke. De amiden woren op gebruikelijke wijze bereid, bijvookeeld door behandeling van het naftylazijnzuurderivaat met thionylchloride, fosforpentachloride en dergelijke, gevolgd door behandeling van het verkregen zuurchloride van het naftylazijnzuurderivaat met een overmaat van de gebruikelijke base, zoals ammoniak of een amine.

De esters worden eveneens op gebruikelijke wijze bereid, zoals door bereiding van het zuurchloride van het 2-naftyl-

35

5

10

20

25

ezijnzuurderivaat, warna men het zuurchloride laat reage met cen alkanol, zoals methal, ethanol en dergelijke of door benedaling van het 2-naftylazijnzuurderivaat met een diazoalkaan, bijvoorbeeld diazomethaan, diazoethaan en dergelijke, of door behandeling van het 2-naftylazijnzuur met een alkanol met 1 - 12 koolstofatomen, bijvoorbeeld methanol, ethanol, butanol of 3-pentanol, bij aanwezigheid van een zure katalysator, zoals boortrillucride, p-tolueensulfonzuur of dergelijke.

De hydroxeminezuurderivaten worden bereid door de 2-naftylazijnzuuresterderivaten te behandelen met hydroxylamine (gewoonlijk in de vorm van het chloorwaterstofzout) bij aanwezigheid van een base, zoals natriummethoxyde, in een alkanoloplosmiddel, zoals methanol, ethanol en dergelijke.

De additiezouten worden op gebruikelijke wijze bereid uit farmaceutisch aanvaardbare niet-giftige basen, met inbegrip van metaalzouten, zoals natrium, kalium, calcium, aluminium en dergelijke, alsmede organische aminezouten, zoals triethylamine, 2-dimethylaminoethanol, 2-diethylaminoethanol, lysine, arginine, histidine, caffeine, procaine, N-ethylpiperidine, hydrabamine en dergelijke.

Van de verbindingen van de formules 1 en 2 volgens de uitvinding (zoals hierboven aangegeven) wordt de voorkeur gegeven aan die derivaten, waarin van de groepen R, en R, de ene waterstof is en de andere waterstof, methyl, ethyl of difluormethyl is, of waarin R, en R, tezemen genomen methyleen of difluormethyleen zijn; R, fluor, chloor, methyl, ethyl, isopropyl, trifluormethyl, acetoy, methoxy, difluor methoxy, methoxymethyloxy, 4'-methoxytetrahydropyran 4'-yloxy, methylthio, difluormethylthio, difluormethylthio of methoxymethylthio voorstelt en R_{l_1} en R_5 elk fluor, chloor, methyl, ethyl, isopropyl, acetoxy, methoxy, difluormethoxy, methoxymethyloxy, 4'-methoxytetrahydropyran 4'-yloxy, methylthio, difluormethylthio of methoxymethylthio voorstellen, op voorwearde, dat wanneer de groepen R₁₄ of R₅ de ene methoxy, difluormethoxy, methoxymethyloxy, 4'-methoxytetrahydropyran 4'-yloxy, methylthio, difluormethylthio of methoxymethylthio is, de andere de identieke groep of methyl, ethyl, isopropyl, fluor, chloor of acetay is en aan de overeenkomstige amiden, esters, hydroxaminezuen en de farmaceutisch aanvaardbare additiezouten daarvan.

0000012

5

10

15

20

25

30

Wanneer van R, en R₂ de ene waterstof is en de andere methyl, ethyl, of difluormethyl komen de onderhevige 2-nertyl-azijnzuurderivaten voor als een paar enantiomorfen.

5

10

.15

20

25

30

35

De volgens de werkwijze van de uitvinding varkregen 2-naftylazijnzuurderivaten, die enanthicmorfen zijn, kunnen vorien
toegediend als mengsels van enantiomorfen of als gesplitste enantiomorfen.
De optische isomeren kunnen op gebruikelijke wijze worden gesplitst, zoals
door selectieve, biologische ontleding of door de bereiding van diastereoisomeerzouten van de 2-naftylazijnzuurderivaten met een alkaloid, zoals
cinchonidine of kinine en het scheiden van de diastereo-isomeer door
gefractioneerde kristallisatie. De gescheiden diastereo-isomeerzouten
worden met zuur gesplitst, waarbij men de respectievelijke optische
isomeren van de 2-naftylazijnzuurderivaten verkrijgt. De bereiding van
elk van de optische isomeren of enantiomorfen van de volgens de werkwijze
van de uitvinding verkregen 2-naftylazijnzuurderivaten wordt door de
onderhavige uitvinding omvat. In sommige gevallen kan het ene enantiomorf een grotere ontstekingen tegengaande, analgetische, an-ti-pyretische
en anti-pruritische werkzazmheid vertonen dan het andere enantiomorf.

De bovengenoemde verbindingen bezitten een hoge therapeutische waarde bij de behandeling van verschillende toestanden, die worden gekenmerkt door pijn, zoals post-operatieve s/ toestanden, post-traumatische, post-pertumtoestanden, dysmenorrhea, brandwonden, arthritis, jicht, kneuzingen, scheurwonden, neuralgiën, neuritis en hoofdpijnen. In die gevallen, waarbij de bovengenoemde toestanden met pijn gepaard geande ontsteking, pyrexia en pruritis omvatten, geven de onderhavige verbindingen bij zoogdieren zowel verlichting van de hoofdverschijnselen als van de ermede semenhangende verschijnselen. Bovendien zijn de volgens de verkwijze van de uitvinding verkregen verbindingen nuttig voor de behandeling van ontstekingen, pyrexia, pruritis en andere syndromen daarvan op zichzelf, zoals die welke voortkomen uit allergische reakties, rheumatoïde arthritis, beenbreuk, kiespijn, infecties met bacteriën en virussen, scheurwonden, kneuzingen, schaafwonden en trauma.

De methode voor orale toediening, die de voorkeur verdient, is de toepassing van een dagelijks doseringsdieet, dat aan de graad van de aandoening kan worden aangepast. In het algemeen wordt een

dagelijkse dosis tussen 0,01 mg en 20 mg werkzame verbinding jor kg lichaemsgewicht van het zoogdier toegepast. De meeste aandoeningen reageren op een behandeling bestaande uit een dosis van de orde van 0,5 tot 5 mg/hg lichaemsgewicht/dag. Voor een dernelijke orgale toedienin: wordt een farmaceutisch aanvaardbaar, niet-miftig preparaat gevormd, door daarin de normaal gebruikte excipientia op te nemen. Geschikte farmaceutische excipientia zijn onder andere de niet-giftige farmaceutisch aanvaardbare dragers, zoals zetmeel, glucose, lactose, dextrose, saccharose, mannitol, sorbitol, gelatine, mout, rijst, bloem, krijt, silicagel, magnesiumcerbon azt, magnesiumstearaat, natriumstearaat, glyceryl, monostearaat, natriumchloride, talk, tapemelpoeder, glycerol, propyleenglycol, water, ethenol en dergelijke. Deze preparaten worden in de vorm gebracht van oplossingen, suspensies, tabletten, pillen, capsules, poeders, preparaten, die vertraagd vrijkomen en dergelijke. Bovendien kunnen deze verbindingen worden toegediend tezamen met andere medicijnen, afhankelijk van de bepaalde ziekte, die wordt behandeld.

De volgens de uitvinding verkregen verbindingen kunnen op verscheidene nieuwe wijzen worden bereid. Bij een dergelijke werkwijze gebruikt men 5-gesubstitueerde 1-tetralonen en deze werkwijze kan worden weergegeven door het reaktieschema A.

De verbindingen van de formule a, 1-tetralonderivaten, worden verhit met twee of meer equivalenten van een dialkylcarbonaat, zoals diethylcarbonaat, bij aanwezigheid van een of meer equivalenten van een alkalimetaalhydride, zoals natriumhydride, kaliumhydride
en dergelijke in een koolwaterstofoplosmiddel, zoals hexaan, cyclohexaan,
heptaan, iso-octaan, benzeen, tolueen, xyleen en dergelijke, waarbij men
de overeenkomstige 2-alkoxycarbonyl 1-tetralonderivaten verkrijgt. Deze
laatsten worden in een koolwaterstofoplosmiddel behandeld met een alkalimetaalhydride; daarna worden de verkregen produkten behandeld met een
α-halogeenazijnzuurester, zoals ethyl α-broomacetaat, methyl α-joodacetaat en dergelijke, waarbij men de overeenkomstige 2-alkoxycarbonyl
2(alkoxycarbonylmethyl) 1-tetralonderivaten verkrijgt. Deze worden gehy-

2(alkoxycarbonylmethyl) 1-tetralonderivaten verkrijgt. Deze worden gehydrolyseerd met waterig zuur, zoals me-ngsels van zoutzuur, zwavelzuur, p-tolueenzuur en dergelijke in water, waarbij men de overeenkomstige 2(carboxymethyl) 1-tetralonderivaten verkrijgt. Deze worden gereduceerd

35

10

15

,20

25

met een reductiemiddel, zoels natriumboorhydride, lithiumboorhydride of met 1 equivalent waterstof bij sanwezigheid van eenuplotinskatelysator of dergelijke, waerbij men de overeenkomstige 1-hydroxy 1.2.3.4-tetrahydro 1-neftylazijnzuurderivaten verkrijgt, die worden gehydrogenolyseerd door behandeling met een equivalente hoeveelheid waterstof bij zenwezigheid van een hydrogeneringsketalysator, zoals platina, palladium en dergelijke, waarbij men de overeenkomstige 1.2.3.4-tetrahydro 2-naftylezijnzuurderivaten verkrijgt. Deze verbindingen worden met gebruikelijke middelen veresterd, zoals met een alkanol bij aanwezigheid van voortrifluoride en daerne gedehydrogeneerd door verhitten met palladiumhoutskoolketelysator op temperaturen van 180°C of hoger, waarbij men de overeenkomstige 2-naftylazijnzuuresterderivaten verkrijgt. Deze laatstænoemde verbindingen worden door gebruikelijke hydrolyse, zoals door behandeling met een methanolische oplossing van 5 % natriumhydroxyde in water, tot de overeenkomstige verbindingen van de formule b, 2-naftylazijnzuurderivaten, gehydrolyseerd.

Digesubstitueerde tetralonen van de formule c (zie reaktieschema B) worden eveneens bij de bovengenoemde werkwijze gebruikt ter bereiding van digesubstitueerde 2-naftylazijnzuurderivaten van de formule d, waarin R_{ij} en R_{ij} de hierboven aangegeven betekenis hebben.

Door behandeling van de 2-alkoxycarbonyl 1tetralonderivaten (bereid volgens de hierboven beschreven werkwijze) met
een alkalimetaalhydride en daarna met een α-halogeencarbonnurester,
zoals methyl α-broompropionaat en dergelijke verkrijgt men de overeenkomstige 2-alkoxycarbonyl 2(α-alkoxycarbonylalkyl)1-tetralonderivaten.
Deze verbindingen kunnen op de hierboven beschreven wijze worden gehydrolyseerd, gereduceerd, gehydrgenolyseerd, veresterd en dehydrogeneerd,
waarbij men de overeenkomstige 2-naftyl α-alkylazijnzuurderivaten ver-

De 1-tetralonen van de formules a en c zijn hetzij bekend, hetzij worden rechtstreeks op gebruikelijke wijze uit gesubstitueerde naftalenen bereid. Bij één methode, bijvoorbeeld worden gesubstitueerde naftalenen gereduceerd met 2 mol. equivalent waterstof bij aanwezigheid van een platinakatelysator, waarbij men het overeenkomstige gesubstitueerde tetraline verkrijgt (hydrogenering van de ongesub-

krijgt.

10

20

stitueerde ring heef ij voorkeur plaats). Vervolgens we het gesubstitueerde tetraline geoxydeierd net chromitrioxyde in ijsazijn of 8N zwavelzuur, waarbij men de overeenkomstige gesubstitueerde 1-tetralenen verkrijgt. Voor de toepassing van de bovengenoemde methoden werden vrije hydroxy- en thiogroepen door verethering beschermd. Deze groepen kunnen na het voltooien van de werkwijze door hydrolyse in waterig zuur worden teruggevormd.

De naftalenen, die worden gebruikt voor de bereiding van de tetralchen van de fomules a en c kunnen worden weergegeven door de formules e en f, waarin R₃, R₄ en R₅ de hierboven aangegeven betekenis hebben.

De naftalenen van de formules e en f zijn bekend of worden op gebruikelijke wijze bereid. 1.2-Dialkyl gesubstitueerde naftalenen, de naftalenen van de formule b, waarin $R_{\rm h}$ en $R_{\rm g}$ een alkylgroep zijn, kunnen bijvoorbeeld worden bereid uit het overeenkomstige 2-alkyl 1-tetrelon of 1-alkyl 2-tetralon door deze laatsten te behandelen met een equivalent van een alkylmagnesiumbromide in een ether, waarbij men het overeenkomstige 1.2-dialkyl 3.4-dihydronaftaleen verkrijgt, dat door verhitten met palladium-op-houtskoolkatalysator wordt gedehydrogeneerd en het overeenkomstige: 1.2-dialkylnaftalen geeft. De reductie van 2- ; alkyl 1-tetralon of 1-alkyl 2-tetralon met natriumboorhydride, gevolgd door dehydrogenering, geeft het overeenkomstige 2-alkyl 1-hydroxynaftaleen of 1-alkyl 2-hydroxynaftaleen. Door verhitten van deze hydroxynaftalenen met een alkylmercaptan onder druk bij ongeveer 180°C, verkrijgt men de overeenkomstige alkylthionaftalenen; zij kunnen op gebruikelijke wijze worden gehydrolyseerd. Deze thio- en hydroxyalkylnaftalenen worden op gebruikelijke wijzen veretherd en veresterd. Door behandeling van 2-alkyl 1-tetralonen of 1-alkyl 2-tetralonen met fosforpentachloride, gevolg door dehydrogeneren door verhitten aan een terugvloeikoeler met 2.3-dichloor 5.6-dicyaan 1.4-benzochinon (DDQ) in xyleen, verkrijgt men de overeenkomstige 2-alkyl 1-chloornaftalenen en 1-alkyl 2-chloornaftalenen. Een 1-alkyl 2-fluornaftaleen wordt uit een 1-alkyl 2-tetralon bereid door dit laatste met natriumboorhydride te reduceren, waarbij men de overeenkomstige hydroxyverbinding verkrijgt en behandeling van deze verbinding met 1(N.N-diethylamino) 2-chloor 1.1.2-trifluorethaan in

5

10

15

20

25

30

methyleenchlor. Het verkregen 1-allyl 2-fluortet ine wordt ofgescheiden en gedehydrogeneerd door een een terugvioeikoeler verhitten met DDQ in xyleen, waarbij men het 1-alkyl 2-fluornaftaleen verkrij. On soortgelijke wijze bereidt men 2-alkyl 1-fluornaftaleen uit het overeenkomstige 2-alkyl 1-tetrelon. Met de bovenstaande methoden kunnen andere gesubstitueerde naftalenen uit andere bekende al of niet gesüstitueerde 1- of 2-tetralonen worden bereid.

Een andere methode, waarmee de verbindingen van de formules 1 en 2 kunnen worden bereid, is beschreven in de Amerikaanse octrooiaanvrage 608.997, waarbij men gesubstitueerde 2-tetralonen behandelt met een of meer equivalenten van een 1-alkoxycarbonylalkylideentrifenylfosforaan, zoals 1-methoxycarbonylethylideentrifenylfosforaan in een etheroplosmiddel of aromatisch koolwaterstofoplosmiddel, waarbij men het overeenkomstige gesubstitueerde 2.2(1-alkoxycarbonylalkylideen)tetraline verkrijgt. Bij verhitten met palladium-op-houtskoolkatalysator op een temperatuur tussen 175 - 225°C geeft dit laatstgenoemde het overeenkomstige 2-naftylazijnzuuresterderivaat.

Voor dit doel bereidt men het 1-alkoxycarbonylalkylideentrifenylfosforaanreagens door het trifenylfosfine te laten reageren met een a-halogeencarbonzuurester, zoals methyl a-broomacetaat,
ethyl a-joodpropionaat en dergelijke in benzeen of diethylether, gevolgd
door behandeling met een base, zoals natriumhydride.

Gesubstitueerde 2-tetralonen van de formules g en h, waarin R₃, R_l en R₅ de hierboven aangegeven betekenis hebben, kunnen bij de hier ommiddellijk bovenbeschreven werkwijze worden gebruikt voor de bereiding van de verbindingen van de formules 1 en 2. De gesubstitueerde 2-tetralonen van de formules G en H zijn bekend en worden op bekende wijze bereid. Een 2-tetralon wordt bijvoorbeeld bereid door het overeenkomstige 1-tetralon te behandelen met butylnitriet in ether, gevolgd door veresteren van het verkregen 2-oximino 1-tetralon met azijnzuuranhydride, in azijnzuur, waarbij men het overeenkomstige gesubstitueerde 2-acetylimino 2-tetralon verkrijgt. De acetyliminosubstituent wordt met water bij aanwezigheid van palladium tot een acetylaminosubstituent gereduceerd. Daarna wordt de ketogroep met natriumboorhydride tot een hydroxygroep gereduceerd. Het gesubstitueerde 2-acetylamino 1-hydroxy-

35

5

10

15

20

25

amino 1-hydroxyte ine wordt vervolgens met ijsazijn endeld, bij cenwezigheid van sterk zwavelzuur, waarbij men het overeerlemstige gasubstitueerde 2-tetralon van de formule g of h verkrijgt.

bij do uitvoeringsvorm van de verkwijze volgens de uitvinding, die de voorkeur verdient, zijn do uitgengsstoffen niet gesubstitueerd met trifluormethyl-, difluormethoxy-, difluormethylthio-, alkoxymethyloxy-, alkoxymethylthio-, tetrahydropyran 2'-yloxy-, tetrahydrofuran 2'-yloxy- of 4-alkoxytetrahydropyran 4'-yloxy-groepen, maar werden dergelijke groepen veeleer als een van de laatste trappen in het 2-naftaleenzijnzuurderivaat ingevoerd.

5

1.0

15

20

25.

30

35

De additie van een alkylsubstituent aan de a-plaats (ten opzichte van de azijnzuurketen) ter verkrijging van de 2-naftyl a-alkylazijnzuurderivaten is naar keuze, maar warneer de additie nodig is, wordt zij uitgevoerd na de bereiding van de a-ongesubstitueerde 2-naftylazijnzuurderivaten, bereid op de hierboven beschreven wijze. De invoering van de a-alkylsubstituenten kan worden weergegeven door het reaktieschema C, waarin R, de hierboven aangegeven betekenis heeft.

De verbindingen van de formule j worden behandeld met een alkalimetaalhydride in een etheroplosmiddel en daarna met een alkylhalogenide, zoals methyljodide, waarbij men de overeenkomstige verbindingen van de formule K, 2-naftyl a-alkylazijnzuuresterderivaten, verkrijgt.

Deze laatsten kunnen worden gehydrolyseerd door aan een terugvloeikoeler verhitten in een basische waterige oplossing, waarbij men de overeenkomstige 2-naftyl α-alkylazijnzuurderivaten verkrijgt.

De a-alkylsubstituenten worden op dezelfde wijze ingevoerd in andere 2-naftylazijnzuurderivaten, die digesubstitueerd zijn op de plaatsen 5 en 6. Voor de uitvoering van de bovengenoemde werkwijze worden hydroxygroepen en thiogroepen veretherd en carboxygroepen veresterd, waardoor deze tegen aantasting tijdens de werkwijze worden beschermd. Dergelijke beschermde groepen kunnen na de werkwijze door hydrolyse worden teruggevormd.

De invoering van andere substituenten aan het α-koolstofatoom van de azijnzuurgroep is eveneens naar keuze, maar wanneer

zij wordt uitgewerd, geschiedt dit bij voorkeur na de bereiding van de 2-naftylazijnzun erivaten. Voor de volgende werkwij worden vrije hydroxy- en thiogroepen en vrije carboxygroepen door verethering, respectievelijk verestering beschermd.

De α-difluormethylgroep kan worden ingevoerd door behandeling van een g-naftylazijnzuuresterderivaat met een alkalimetaal of alkalimetaalhydride in een dialkylcarbonzat, zoals diethylcarbonzat, waarbij men het overeenkomstige 2-naftyl α-alkoxycarbonylzijnzuurderivaar verkrijgt. Dit laatste wordt behandeld met chloordifluormethaan en een alkalimetaalalkoxyde, zoals kalium t-butoxyde, in een ether oplosmiddel, bij voorkeur 1.2-dimethoxyethaan, waarbij men het overeenkomstige α-alkoxycarbonyl α-difluormethylderivaat verkrijgt, dat na hydrolyseren het overeenkomstige 2-naftyl α-carboxy α-difluormethylazijnzuurderivaat geeft. Deze verbinding wordt gedecarboxyleerd door verwarmen op een temperatuur tussen 30 en 150°C tot de ontwikkeling van kooldioxyde ophoudt, waarbij men het overeenkomstige 2-naftyl α-difluormethylazijnzuur derivaat verkrijgt.

Ook kan de a-alkylsubstituent worden ingevoerd door het bovengenoemde 2-naftyl a-alkoxycarbonylazijnzuuresterderivaat te behandelen met een mok.equivalent van een alkalimetaalhydride in een koolwaterstofoplosmiddel, en daarna met een alkylhalogenide, waarbij men het overeenkomstige 2-naftyl a-alkylazijnzuurderivaat verkrijgt.

De a-a-difluormethyleengroepen wordt ingevoerd

door een 2-naftylezijnzuuresterderiveat te behendelen met twee of meer equivalente ethylformiaat en drie of meer equivalent van een alkalimetaalhydride in een koolwaterstofoplosmiddel, waarbij men het overeenkomstige
α.α-hydroxymethyleenderivaat verkrijgt. Dit laatste wordt behandeld met
een mol.equivalent van een alkalimetaalhydride en een equivalent chloor,
waarbij men het overeenkomstige α-chloor α-formylderivaat verkrijgt.
Dit wordt geoxydeerd met chroomtrioxyde in ijsazijn of 8m zwavelzuur,
waarbij men het overeenkomstige α-chloor α-carboxyderivaat verkrijgt, dat
wordt gedecarboxyleerd door verhitten op ongeeer 100°C, waarbij men
het overeenkomstige 2-naftyl α-chloorazijnzuuresterderivaat verkrijgt,
dat met een alkalimetaelhydroxyde in een alkanol aan een terugvloeikoeler
wordt verhit en het overeenkomstige 2-naftyl α-hydroxyazijnzuurderivaat

; ; ; 2

5

10

15

20

25

30 .

geeft. Dit wordt op gebruikelijke wijze tot het overeenkomstige 2-naftyl a-hydroxyazijnzuuresterderivaat veresterd en vervolgens op de hierboven beschreven wijze geoxydeerd, waarbij men het overeenkomstige a-oxoderivaat verkrijgt. Dit laatste wordt aan een terugvloeikoeler verhit met 1 equivalent difluormethylideentrifenylfosforaan in een koolwaterstofoplosmiddel, waarbij men het overeenkomstige 2-naftyl a.a-difluormethyleenazijnzuuresterderivaat verkrijgt. Het overeenkomstige a.a-fluorchloormethyleenderivaat wordt bereid door toepassing van chloorfluormethylideentrifenylfosforaan inplaats van difluormethylideentrifenylfosforaan.

Difluormethylideentrifenylfosforaan wordt bereidt door verhitten van natriumchloordifluoracetaat aan een terugvloei-koeler met trifenylfosfine in dimethylformamide. Op dezelfde wijze wordt chloorfluormethylideentrifenylfosforaan bereid door toepassing van natriumdichloorfluoracetaat.

De a.a-chloormethyleengroep kan worden ingevoerd door een 2-naftyl a.a-hydroxymethyleenazijnzuuresterderivaat te behandelen met fosforpentachloride in een koolwaterstofoplosmiddel. De a.a-fluormethyleengroep kan worden ingevoerd door een 2-naftyl a.a-hydroxymethyleenazijnzuuresterderivaat te tosyleren met p-tolueensulfonylchloride in een koolwaterstofoplosmiddel en vervolgens het verkregen tosylaat te behandelen met een alkalimetaalfluoride, zoals natriumfluoride. Door toepassing van een alkalimetaalchloride bij; de bovengenoemde werkwijze, verkrijgt men het overeenkomstige a.a-chloormethyleenderivaat.

De a.a-methyleengroep wordt ingevoerd door een 2-naftylazijnzuuresterderivaat te behandelen met formaldehyd of parafor-maldehyd en een alkalimetaalalkoxyde in dimethylsulfoxyde. De a.a-ethyleengroep wordt ingevoerd, door een 2-naftyl a.a-methyleenazijnzuuresterderivaat aan een terugvloeikoeler te verhitten met dijoodmethaan bij aanwezigheid van een zink-koper koppel in een etheroplosmiddel.

De verbindingen, die een trifluormethylgroep bevatten, worden bij voorkeur uit de overeenkomstige methyl-gesubstitueerde 2-naftylazijnzuuresterderivaten bereid door deze laatsten met chloor en fosfortrichloride te behandelen bij aanwezigheid van licht, waarbij men de overeenkomstige trichloormethylderivaten verkrijgt, die met antimoon-

15

10

20.

25

. 20

35

Voorbeeld I

Een mengsel van 18 g 5-methoxy 1-tetralon, 60 g diethylcarbonaat, 2,5 g natriumhydride en 200 ml tolueen wordt 5 wur op 60°C verwarmd. Het mengsel wordt gekoeld, door toevoeging van 200 ml 1N zoutzuur aangezuurd en vervolgens met benzeen geextraheerd. De extracten worden gecombineerd, met water tot neutraal gewassen en boven natriumsulfaat gedroogd. Het mengsel, dat 5-methoxy 2-ethoxycarbonyl 1-tetralon bevet, wordt b-ij kamertemperatuur met 2,5 g natriumhydride behandeld en vervolgens wordt 20 g ethyl a-broomacetzat toegevoegd; vervolgens laat men het mengsel 12 uur bij kamertemperatuur staan. Het mengsel wordt verdund en met methyleenchloride geextraheerd. De extracten worden gecombineerd, met water tot neutraal gewassen, boven. natriumsulfaat gedroogd en ingedampt. Het residu, dat 5-methoxý 2-ethoxycarbonyl 2(ethoxycarbonylmethyl) 1-tetralon bevat, wordt 24 uur in 200 ml 6N zoutzuur aan een terugvlockoeler verhit en daarna wordt het terugvloeimengsel ingedampt. Het residu, dat 5-methoxy 2(carboxymethyl) 1tetralon bevat, wordt gereduceerd door het te behandelen met 8 g natriumboorhydride in 200 ml ethanol; vervolgens wordt het mengsel met 100 ml 3N zoutzuur aangezuurd en met methyleenchloride geextraheerd. De extracten worden gecombineerd, met water tot neutraal gewassen, boven natriumsulfaat gedroogd en ingedampt. Het residu, dat 5-methoxy 1-bydroxy 1.2.3.4tetrahydro 2-naftylazijnzuur bevat, wordt gehydrogenolyseerd in azijnzuur met 1 mol.equivalent waterstof bij aanwezigheid van 300 mg 5 % palladiumop-bariumsulfaat; het mengsel wordt vervolgens gefiltreerd en ingedampt, Het residu, dat 5-methoxy 1.2.3.4- tetrahydro 2-naftylazijnzuur bevat, wordt in 200 ml diethylether met 4 g diazomethaan veresterd. Het mengsel wordt met azijnzuur verdund en ingedampt. Het veresterde residu wordt gedehydrogeneerd door het aan 1 g 10 % palladium-op-houtskool toe te voegen en het verkregen mengsel 6 uur op 200°C te verhitten. Het gekoelde mengsel wordt met 200 ml chloroform verdund, gefiltreerd en ingedampt, waarbij men methyl 5-methoxy 2-naftylacetaat verkrijgt.

Op dezelfde wijze bereidt men

methyl 6-methyl 5-fluor 2-naftylacetaat, methyl 6-methyl 5-methoxy 2-naftylacetaat, methyl 5-chloor 6-methyl 2-naftylacetaat,

35

30

10

15

20

methyl 5.6-dic 2-naftylacetast, nethyl 5-fluor o-methoxy 2-naftylecetast, methyl 5-methoxy 6-fluor 2-neftylecotest, methyl 5.6-dimethyl 2-naftylacetest, methyl 5.6-direthory 2-maftylacetast, 5 methyl 5-chloor 6-methoxy 2-naftylecetest, methyl 5-methyl 6-chloor 2-naftylacetast, nethyl 5-methyl 2-naftylacetest, methyl 5-methylthio 2-naftylacetaat, methyl 5-fluor 2-naftylaceteat, 10 nethyl 5-chloor 2-naftylaceteat wit 5-fluor 6-methyl 1-tetralon, 5-methoxy 6-methyl 1-tetralon, 15 5-mloor 6-methyl 1-tetralon, 5.6-dichloor 1-tetralon, 5-fluor 6-methoxy 1-tetralon, 5-methoxy 6-fluor 1-tetralon, 5.6-dimethyl 1-tetralon, 20 5.6-dimethoxy 1-tetralon, 5-chloor 6-methoxy 1-tetralon, 5-methyl 6-chloor 1-tetralon, 5-methyl 1-tetralon, 5-methylthio 1-tetralon, 25 5-fluor 1-tetralon, respectievelijk 5-chloor 1-tetralon.

Voorbeeld II

Aan een oplossing van 1 chemisch equivalent trifenylfosfine in 30 ml benzeen voegt men 1 chemisch equivalent ethyl 2-broom n-propionaat toe en men verhit het mengsel 24 uur aan een terug-vloeikoeler. Daarna wordt het reaktiemengsel gefiltreerd en wordt het onoplosbare materiaal gewonnen en aan 50 ml tetrahydrofuran toegevoegd.

1 Equivalent natriummethoxyde wordt toegevoegd en het mengsel wordt ge-

20000342

30

round total zich een oplossing vormt. Asn het aldus bereide Wittigreagens wordt 1 chemisch equivalent 5-methyl 2-tetralon toegevoegd en
het verkregen mengsel wordt op temperaturen tussen 150 en 200°C verhit
tot de voltooiing van de reaktie blijkt uit een chromatoplaat. Het
koele reaktiemengsel wordt met hexaan aangewreven en het kristallijje
trifenylfosfine-oxyde wordt afgefiltreerd. Het filtraat, dat 5-methyl
2.2(1'-carbethoxyeth 1'.1'-ylideen)tetralon bevat, wordt in vacuum
geconcentreerd en het residu wordt met 5 % palladium-op-houtskoolkatalysator (100 mg/g ester) 5 uur op 180°C verhit, waarbij men ethyl 5methoxy 2-naftyl α-methylacetaat verkrijgt.

Een suspensie van 1 g ethyl 5-methoxy 2naftyl α-methylacetaat in 60 ml methanol wordt behandeld met een oplossing
van 1 g kaliumcarbonaat in 6 ml water. Het mengsel wordt 1 uur aan een
terugvloeikoeler verhit, in ijs gekoeld en met water verdund. De vaste
stof, die zich vormt, wordt door filtratie verzameld, met water gewassen
en gedroogd, waarbij men 5-methoxy 2-naftyl α-methylazijnzuur verkrijgt,
dat uit een mengsel van aceton en hexaan wordt herkristalliseerd.

Op dezelfde wijze worden de volgende verbindingen bereid door toepassing van de bovengenoemde methoden met de geschikte uitgangsverbindingen:

5-methyl 2-naftylazi inzuur

5-methyl 2-naftylazijnzuur,

5-ethyl 2-naftylazijnzuur,

5-chloor 2-naftylazijnzuur,

5-chloor 2-naftyl a-methylazijnzuur,

5-methyl 2-naftyl a-methylazijnzuur.

5-fluor 2-naftyl α-methylazijnzuur,

en

5-ethoxy 2-naftyl a-methylazijnzuur.

Voorbeeld III

Aan een mengsel van 22 g methyl 5-methyl 2naftylacetaat, 2,5 g natriumhydride en 150 ml 1.2-dimethoxyethaan wordt
25 g methyljodide toegevoegd. Men laat het reaktiemengsel verscheidene
uren staan, waarna men het verdunt met ethanol gevolgd door water en
extraheert met methyleenchloride. De extracten worden gecombineerd, met/
water tot neutraal gewassen, boven natriumsulfaat gedroogd, gefiltreer/

.

35.

30

15

20

en ingedempt, weerbij men methyl 5-methyl 2-neftyl a-methylacetast verkrijgt. Dit derivast wordt met behulp van de in Voorbeeld II beschreven methode gehydrolyseerd, waarbij men 5-methyl 2-neftyl a-methylazijnzuur verkrijgt.

5-Methyl 2-naftyl a-ethylazijnzuur wordt bereid door toepessing van ethyljodide inplaats van methyljodide hij de bovensteande methode.

Op dezelfde wijze worden

2-naftyl a-methylazijnzuur,

1-methyl 2-naftyl a-methylazijnzuur,

5-fluor 2-naftyl a-methylazijnzuur,

5-methoxy 2-naftyl a-methylazijnzuur,

5.6-dimethylthio 2-naftyl a-methylazijnzuur,

5-ethyl 2-naftyl a-ethylazijnzuur,

5-chloor 2-naftyl a-methylazijnzuur,

5-methyl 6-fluor 2-naftyl a-methylazijnzuur,

5-methyl 6-fluor 2-naftyl \alpha-methylazijnzuur, 5-fluor 6-methoxy 2-naftyl \alpha-methylazijnzuur,

5-ethoxy 2-naftyl a-methylazijnzuur,

5-trifluormethyl 2-naftyl a_methylazijnzuur,

5-isopropyl 2-naftyl α-methylazijnzuur,

5-chloor 2-naftyl α-methylazijnzuur,

5-methoxymethyleen 2-naftyl c-methylazijnzuur,

5-methylthio 2-neftyl a-methylazijnzuur,

5-ethylthio 2-naftyl a-methylazijnzuur,

5-methyl 6-methoxy 2-naftyl a-methylazijnzuur,

5.6-dimethyl 2-naftyl a-methylazijnzuur,

en

20 .

25

30

35

5.6-dichloor 3-methyl 2-naftyl α-methylazijnzuur bereid nit de overeenkomstige methyl 2-naftylacetaatderivaten.

Voorbeeld IV .

Aan een mengsel van 23 g ethyl 5-methoxy 2naftylacetaat, 7 g natriummetaaldraad en 150 ml benzeen wordt 15 g
ethylformiaat toegevoegd; het verkregen mengsel wordt 24 uur geroerd en
daarna wordt 100 ml ethanol toegevoegd. Het reaktiemengsel wordt zuur
gemaakt door toevoeging van 500 ml 1N zoutzuur en met benzeen geextreheerd.

្ទទូទូឌី2

De extracten worden gecombineerd, met water tot neutrael gewassen, boven natriumsulfaat gedroogd en gefiltreerd. De benzeenoplossing, die ethyl 5-methoxy 2-naftyl a. a-hydroxymethyleenacetaat bevat, wordt met 2,4 g natriumhydride behandeld; vervolgens wordt het.verkregen mengsel behandeld met 35g chloor en men laat het reaktiemengsel 2 uur bij 25°C stean, waarna men het indampt. Het residu, dat ethyl 5-methoxy 2-naftyl c-formyl c-chlooracetaat bevat, wort in methyleenchloride opgenomen, met water tot neutraal gewassen, gedroogd, gefiltreerd en ingedampt. Het residu wordt opgenomen in 95 % azijnzuur, dat 20 g chroomtrioxyde bevat en men laat het verkregen mengsel 2 uur staan; vervolgens wordt het mengsel met water verdund en met methyleenchloride geextraheerd. De extracten worden gecombineerd, tot neutraal gewassen, gedroogd, gefiltreerd en ingedampt. Het residu, dat ethyl 5-methoxy 2-naftyl α-chlooracetaat bevat, wordt op 50°C verwarmd, waarbij a-carboxy men ethyl 5-methoxy 2-naftyl a-chlooracetaat verkrijgt. Deze verbinding wordt 2 uur met 10 g natriumbydroxyde en 200 ml ethanol aan een terugvloeikoeler verhit. Het gekoede mengsel wordt aangezuurd door toevoeging van 1 N zoutzuur. Het verkregen produkt, methyl 5-methoxy 2-naftyl

a-hydroxyacetaat, wordt afgescheiden door extracties met methyleenchloride. Het produkt wordt 8 uur bij kamertemperatuur geoxydeerd door behandeling met 2 mol. equivalent chroomtrioxyde en 8N zwavelzuur. Vervolgens
wordt het reaktiemengsel met water verdund en met methyleenchloride geextraheerd; het extract wordt het water tot neutraal gewassen, boven natriumsulfaat gedroogd en ingedampt, waarbij men methyl 5-methoxy 2-naftyl

a-oxoacetaat verkrijgt. Het laatstgenoemde produkt wordt met 31 g difluormethyleentrifenylfosforaan (bereid door reaktie van natriumchloor-difluoracetaat met trifenylfosfine in diethylether) in 150 ml benzeen aan een terugvloeikoeler verhit en daarna onder vacuum gedestilleerd. Het destillaat wordt ingedampt, waarbij men methyl 5-methoxy 2-naftyl a.a-difluormethyleenacetaat verkrijgt.

Methyl 5-methyl a-a-chloorfluormethyleenacetaat wordt bereid door toepassing van 33 g chloorfluormethyleentrifenylfosforaan (bereid door reaktie van natriumdichloorfluoracetaat met trifenylfosfine) inplaats van difluormethyleentrifenylfosforaan.

Aan een mengsel van 30 g methyl 5-methoxy 2-

10

20

25



neftyl a.a-hydroxymethyleenacetaat (bereid als hierboven beschreven)
en 150 ml benzeen wordt 20 g fosforpentach-loride toegevoegd; vervolgens
wordt het reaktiemengsel 4 uur geroerd. Daarna wordt 100 ml pyridine
toegevoegd, gevolgd door toevoeging van 500 ml water; het reaktiemengsel
wordt gefiltreerd en het produkt wordt van het filtraat afgescheiden door
extractie met methyleenchloride, waarbij men methyl 5-methoxy 2-naftyl
a.a-chloormethyleenacetaat verkrijgt.

Op dezelfde wijze wordt methyl 5-methylthio 2-naftyl a.a-chloormethyleenacetaat uit methyl 5-methylthio 2-naftyl a.a-hydraymethyleenacetaat bereid.

Voorbeeld V

Een mengsel van 22 g methyl 5-methoxy 2-naftylacetaat, 10 g natriummethoxyde, 6 g paraformaldehyd en 200 ml dimethylsulfoxyde wordt 18 uur bij 25°C geroerd; het reaktiemengsel wordt aangezuurd door toevoeging van 250 ml 1N zoutzuur en met methyleenchloride
geextraheerd. De extracten worden gecombineerd, gewassen, gedroogd,
gefiltreerd en ingedampt, waarbij men een mengsel van methyl 5-methoxy
2-naftyl a.a-methyleenacetaat en methyl 5-methoxy 2-naftyl a-hydroxymethylacetaat verkrijgt. De twee produkten worden door dromatografie
op aluminiumoxyde en elueren met een mengsel van methanol en diethylether gescheiden; de frakties worden geindentificeerd door ultraviolet
spectroscopie.

Een mengsel van 23 g methyl 5-methoxy 2-naftaleen a.a-methyleenacetaat, 23 g dijoodmethaan, 19,6 g zink-koperkoppel (bestaande uit 19,5 g zink en 0,1 g koper) en 500 ml diethylether wordt 6 uur aan een terugvloeikoeler verhit en daarna gekoeld en gefiltreerd. Het filtraat wordt met 0,1N zoutzuur gewassen, met water tot neutraal gewessen, gedroogd en ingedampt, waarbij men methyl 5-methoxy 2-naftyl a.a-ethyleenacetaat verkrijgt.

Voorbeeld VI

Deel A.

Een mengsel van 24,4 g ethyl 5-methoxy 2naftylacetaat, 2,4 g natriumhydride en 100 ml diethylcarbonaat wordt
4 uur bij 20°C geroerd. Het produkt, diethyl 5-methyl 2-naftylmalonaat,
_(afgescheiden door extractie met methyleenchloride) wordt toegevoegd aan

10

5

20

30

35

125 ml 1.2-dimethoxyethaan, dat 33 g kalium tert.butoxyde bevat; men laat het mengsel 4 uur bij 60°C stean waarbij men chloordifluormethaan continu in het mengsel laat borrelen nadat dit aanvankelijk is verzadigd. Het mengsel wordt met waterig oxaalzuur geneutraliseerd en het produkt, diethyl 5-methyl 2-naftyl o-difluormethylmalonaat, wordt afgescheiden door extractie met methyleenchloride.

Deel B

Daarna wordt het produkt gehydrolyseerd door verhitten aan een terugvloeikoeler in 250 ml methanol, die 5 g kalium-hydroxyde en 5 ml water bevat. Het gekoelde hydrolysemengsel wordt met oxaalzuur aangezuurd en het produkt, 5-methyl 2-naftyl α-difluormethyl-malonzuur, wordt met methyleenchloride geextraheerd. Het gedroogde produkt wordt gedecarboxyleerd door 6 uur verhitten op 100°C, waarbij men 5-methyl 2-naftyl α-difluormethylazijnzuur verkrijgt.

Voorbeeld VII

Deel A

Een mengsel van 26 g 5-methoxy 2-naftyl α-methylazijnzuur, 200 ml ijsazijn en 2 ml 48 % broomwaterstofzuur wordt 2 uur aan een terugvloeikoeler verhit. Het mengsel wordt met 1 l water verdund en met methylchloride geextraheerd. De extracten worden gecombineerd, met water gewassen, boven natriumsulfaat gedroogd, gefiltreerd en ingedampt, waarbij men 5-hydroxy 2-naftyl α-methylazijnzuur verkrijgt.

Deel B

Het bovengenoemde produkt wordt toegevoegd aan een mengsel van 150 ml dioxaan en 150 ml waterig 20 % natriumhydroxyde. Het verkregen mengsel wordt op 65°C verwarmd en met chloordifluormethaan verzadigd. Men laat het verkregen mengsel 2 uur staan, terwijl men er continu chloordifluormethaan in laat borrelen. Daarna wordt het gekoelde reaktiemengsel door toevoeging van waterig 1N zoutzuur aangezuurd en met diethylether geextraheerd. De extracten worden gecombineerd, met water tot neutraal gewassen, boven natriumsulfaat gedroogd, gefiltreerd en ingedampt, waarbij men 5-difluormethoxy 2-naftyl a-methylazijnzuur verkijgt. Dit zuur wordt bij kamertemperatuur bij aanwezigheid van boortrifluoride, met methenol veresterd.

Men last een mengsel van 23 g methyl 5-hydroxy

.

30

15 :

20.

2-neftyl a-methylacetaat, 25 g chloormethoxymethaan en 500 ml dimethylformamide 12 uur bij kamertemperatuur staan. Het reaktiemengsel wordt
onder verlaagde druk ingedampt, waarbij men 5-methoxymethyloxy 2-naftyl
a-methylacetaat verkrijgt.

Methyl 5-methoxymethylthio 2-naftyl α-methylacetaat wordt bereid door methyl 5-thio 2-naftyl α-methylacetaat bij de bovenstaande werkwijze toe te passen.

Een mengsel van 500 ml benzeen en 25 g limethoxy 2.6-dihydropyran wordt gedroogd door afdestillæn van 50 ml.

Aan het verkregen, gekoelde mengsel worden 2 g paratolueensulfonylchloride en 26,6 g methyl 5-hydroxy 2-naftyl α-difluormethylacetaat toegevoegd; het verkregen mengsel wordt 24 uur bij 25°C geroerd. Het mengsel wordt geneutraliseerd door toevoeging van waterig 5 % natriumbicarbonaat. Het verkregen mengsel wordt met methylacetaat geextraheerd. De extracten worden gecombineerd, met water gewassen, boven natriumsulfaat gedroogd, gefiltreerd en ingedampt, waarbij men methyl 5-(4:-methoxytetrahydropyran 4:-yloxy)2-naftyl α-difluormethylacetaat verkrijgt.

Op dezelfde wijze wordt methyl 5-tetrahydropyran 2'-yloxy 2-naftyl a-difluormethylaceteat bereid door toepassing van dihydropyran inplaats van 5-methoxydihydropyran bij de bovenstaande methode.

Voorbeeld VIII

Methyl 5-hydroxy 2-naftylacetaatwordt verthioetherd door het toe te voegen aan een mengsel van 50 g methylmercantan en 1 ml sterk zwavelzuur, het mengsel wordt onder druk 12 uur op 180°C verhit. Het mengsel wordt gekoeld, met 150 ml benzeen terdund, met water tot natraal gewassen boven natriumsulfaat gedroogd en ingedamt. Het residu wordt 1 uur in 200 ml methanol, die 10 g natriummethoxyde bevat, aan een terugvloeikoeler verhit. Het produkt wordt met methyleenchloride geextraheerd. De extracten worden gecombineerd, gewassen, gedroogd en ingedampt, waarbij men methyl 5-methylthio 2-naftylezijnzuur verkrijgt.

poor toepassing van ethylmercaptan, isopropylmercaptan of pentylmercaptan met methyl 5-hydroxy 2-naftylacetaat in de
bovenstaande werkwijze verkrijgt men methyl 1-ethylthio 2-naftylacetaat,
methyl 1-isopropylthio 2-naftylacetaat of methyl 1-pentylthio 2-naftyl-

10

acetast.

5

10

15

20

25

30

35

Door behandeling van 25 g methyl - Luthomy 5-hydroxy 2-naftylacetaat met 10 ml methylmercaptan op de hierboven beschreven wijze, verkrijgt men 6-methoxy 5-methylthio 2-naftylacetaat.

Voorbeeld IX

Men last chloorgas bij aanwezigheid van licht borrelen door een mengsel van 23 g methyl 5-methyl 2-naftyl c-methylecetaat en 1 g fosforpentachloride in 200 ml tetrachloorkoolstof tot 21,3 g chloor is opgenomen. Het reaktiemengsel wordt met 200 ml pyridine verdund, gefiltreerd, verder met 500 ml ether verdund, met water tot neutraal gewassen, boven natriumsulfaat gedroogd, ingedampt en gedestilleerd, waarbij men methyl 6-trichloormethyl 2-naftyl c-methylacetaat verkrijgt (geindentificeerd door kernmagnetische resonantie). Het bovengenoemde produkt wordt daarna in een mengsel van 500 ml chloorbenzeen en 17,9 g antimonyltrifluoride aan een terugvloeikoeler verhit. Het gekoelde reaktiemengsel wordt met water gewassen, boven natriumsulfaat gedroogd en ingedampt, waarbij men methyl 5-trifluormethyl 2-naftyl c-methylacetaat verkrijgt.

Op dezelfde wijze wordt methyl 5-trifluormethyl 2-naftylacetaat uit methyl 5-methyl 2-naftylacetaat bereid.

Voorbeeld X

Een suspensie van 2,4 g natriumhydride en 50 ml benzeen wordt toegevoegd aan een mengsel van 23 g 5-methoxy 2-neftyl-azijnzuur en 450 ml benzeen. Het verkregen mengsel wordt 4 uur geroerd. Het mengsel wordt tot 0°C afgekoeld en er wordt 19 g oxalylchloride toegevoegd; na de toevoeging laat men het mengsel 4 uur staen, waarna men het indampt. Het residu wordt gekoeld, toegevoegd aan 75 ml benzeen en na 8 uur met ammoniek verzedigd. Dit mengsel wordt ingedemt. Het residu wordt in methyleenchloride opgenomen, met water tot neutraal gewassen, gedroogd, gefiltreerd en ingedampt, waarbij men 5-methoxy 2-naftylaceet-amide verkrijgt.

Op dezelfde wijze worden N-methyl 5-methoxy 2-naftyl a-methylaceetamide, N.H-dinethyl 5-methoxy 2-naftyl a-methylaceetamide, N-ethyl 5-methoxy 2-naftyl a-methylaceetamide,

oxy 2-neftyl o-methylacectamide,

II-(5-methoxy 2-neftyl o-methylacetyl)pyrrolidine,

II-(5-methoxy 2-neftyl o-methylacetyl)piperidine,

II-(5-methoxy 2-neftyl o-methylacetyl)morfoline,

II-(5-methoxy 2-neftyl o-methylacetyl)piperazine,

N-(5-metiony 2-neftyl α-methylacetyl) 4'-ethylpiperazina met behulp van de bovenstaande methode bereid door ammoniak te vervangen door methylamine, dimethylamine, ethylamine, diethylamine, pyrrolidine, piperidine, morfoline, piperazine, respectievelijk 4-ethylpiperazine.

Voorbeeld XI

Men last een mengsel van 32 g methyl 5-difluormethoxy 2-naftyl α-difluormethylacetaat, 10 g natriummethoxyde, 14 g
hydroxylaminehydrochloride en 500 ml methanol 16 uur stean. Daerna wordt
het mengsel gefiltreerd en ingedampt. Het residu wordt door toevoeging
van waterig 12 zoutzuur geneutraliseerd en met ether geaxtraheerd.
Daerna wordt de etheroplossing met water gewassen, gedroogd en ingedamt,
waarbij men 5-difluormethyl 2-naftyl α-difluormethylaceethydroxaminezuur verkrijgt.

Voorbeeld XII

Asn een oplossing ven 4 g natriumhydroxyde in 500 ml methanol wordt 24,6 g 5-methoxy 2-naftylazijnzuur toegevoegd. V ervolgens wordt het mengsel ingedampt, waarbij men natrium 5-methoxy 2-naftylacetaat verkrijgt.

Door toepassing van kaliumhydroxyde, diethylamine, lysine, caffeine of procaine inplaats van natriumhydroxyde bij de bovenstaande methode, verkrijgt men het kalium-, triethylamine-, lysine-, caffeine- of procainezot van 5-methoxy 2-naftylazijnzuur.

Met behulp van bovenstaande werkwijze worden de additiezouten van de andere volgens de methoden van de uitvinding bereide 2-naftylazijnzuurderivaten verkregen.

Voorbeeld XIII

Een mengsel van 2,2 g 5-hydroxy 2-naftyl a-methylazijnzuur, 50 ml azijnzuuranhydride en 100 mg p-tolueensulfonzuur wordt 4 uur bij 50°C geroerd. Het mengsel wordt ingedemt, water wordt

35

30

en

10

15

20

.25

toegevoegd en het need wordt geextraheerd met diethylener, met water tot neutraal gewassen, boven natriumsulfaat gedroogd en ingedeut, waarbij men 5-acetoxy 2-naftyl a-methylazijnzuur verrijgt.

Voorbeeld XIV

Een mengsel van 2,3 g van de enantiomorfen van 5-methoxy 2-naftyl a-methylazijnzuur, 2,9 g cinchoniaine on 50 ml methanol wordt 2 uur geroerd; dearne leat men het mengsel steen totdet de kristallisatie voltooid is. De kristallen worden afgefiltreerd en met methanol gewassen. De kristallen worden uit methanol herkristalliseerd, gefiltreerd, gewassen en gedroogd. De zuivere kristallen worden aan 60 ml 0,2 N zoutzuur toegevoegd. Het verkregen mengsel wordt 2 uur geroerd en daarna met diethylether geextraheerd. De extracten worden gecombineerd, met water tot neutraal gewassen, boven natriumsulfaat gedroogd en ingedampt, waarbij men één enantiomorf verkrijgt van 5-methoxy 2-naftyl c-methylazijnzuur (de optische rotatie wordt door polarimetrie bepaald). De filtraten van de bovengenoemde filtreerbewerkingen worden met waterig verdund zoutzuur aangezuurd en het produkt wordt door extractie met diethylether afgescheiden, waarbij men de andere enantiemorf van 5a-methylazijnzuur verkrijgt. methoxy 2-naftyl

Voorbeeld XV

De ælgetische werking van 5-methoxy 2-naftylazijnzuur werd vergeleken met die van aspirine en fenylbutazon. De toegepæte proef was gebaseerd op de proef van Randall & Selitto, Arch. Int.

Pharmacosyn 111, 409 - 419 (1957) en bestond uit otale toediening door
"vetmesten" van 100 mg/kg lichaamsgewint van de analgetische verbinding
met water (20 mg/kg lichaamsgewicht) aan 8 mannelijke ratten, die tussen
120 en 200 g wogen. Een vergelijkingsgroep ontving een equivalent volume
water. 1 Uur na de toediening van de verbinding werd 0,10 ml van een 20 %
gistsuspensie (Red Star Brand, primary dry type 600 in 0,9 % zoutoplossing)
geinjicieerd in een gebied onder de zool van de linker achterpoot van elke
rat in de met het geneesmiddel behandelde groep en de vergelijkingsgroep.
Het doel van de injectie was het opwekken van de vorming van een ontstekingsoedeem.

1 Uur na de injektie van de gist werden de vergelijkingspoot en de door gist ontstoken poot van elke rat in de met

5

10

15

20

25

.30

le groep en in de vergelijkingsøro chterconvolution medicijn behar een het zooloppervlak semengeperst door een tap met een oppervlak van ca 9 m², die was bevestigt aan een bracht-verplaatsings-die was (model FT03 Grass) die met een constante snelhoid werd aangebrien. De geinducecrde druk werd op een registreertoestel met een strook geregistreerd. Warmer een pijnreektie bij de rat werd opgewelt door de toepassing van druk werd de hoeveelheid duk geregistreerd, de hruk wegeregistreerd in papierdrukeenheden (0 - 100). Het verschil tussen de hoeveelheid druk, die nodig is voor het opwekken van een pijnreaktie tussen de vergelijkingspoot en de ontstoken poot bij de met gengesmiddel behandelde groep ratten en de vergelijkingsgroep ratten, dient als index van de analgetische werking. De nate van analgetische werking bij ratten wordt uitgedrukt in percenten met betrekking tot die van de omtstoken an de niet-ontstoken poot [(Drukeenheden voor het opwekken van pijn in ontstoken poot/drukeenheden voor het opwekken van pijn in de vergelijkingspoot) x 100. De resultaten zijn in de onderstaande Tabel samengevat,

Wate van analgesie in % met betrekking tot de vergelijkingsdieren

			Aspirine	fenylbutazon
20	Toegediende dosis in mg/kg	5-methoxy- 2-naîtyl- azijnzwr	APDII IIIC	
	. 0	44	44	41
	30		<u> </u>	66
	90		-	78 —
25	100	. 101	62	

• .	Voorbeeld XVI		L.1.7 et mag	٠.
Bestandaelen		Hoeveelheid per	tabler, mgs	<u>:</u>
5-methyl 2-neftylezijnzuur	-	10		:
maiszetmeel		200		:
sucrose		40		

De bovengenoemde bestanddelen worden grondig gemengd en tot tabletten met één inkeping geperst, waarbij elke 3 - 4 uur

-één tablet wordt toegediend.

3029942

5

10

15

Voorbeeld XVII

	Hoeveelheid per tablet, mgs	
5-methoxy 2-naftylazijnzuur	5	
meiszetmeel	100	
lactose	393	
magnesiumstearaat .	2	

gemengd en tot tabletten met één inkeping geperst.

Voorbeeld XVIII

10 Bestanddelen

5

Hoeveelheid per capsule, mgs

5-methylthio 2-naftyl α-methyl=
azijnzuur 15
lactose 235

De bovengenoemde bestanddelen worden gemengd en in een harde gelatine capsule No. 1 gebracht.

CONCLUSIES

1. Verbindingen van de formules 1 en 2, waarin van de groepen R₁ en R₂ de ene groep waterstf en de andere waterstof, een methyl-, ethyl- of difluormethylgroep voorstelt; of R₁ en R₂ tezamen methyleen, halogeenmethyleen of ethyleen voorstellen; R₃ alkyl-, trifluormethyl-, fluor, chloor, hydroxy, een gebruikelijke hydrolyseerbare ester, een oxyether of thioethergroep voorstelt; R₄ en R₅ elk een alkylgroep, fluor, chloor, hydroxy, een gebruikelijke, hydrolyseerbare ester, oxyether- of thioethergroep voorstellen, op voorwaarde dat wanneer van R₄ of R₅ de ene een hydroxy-, oxyether- of thioethergroep is, de andere de identieke groep of een alkylgroep, fluor, chloor of een gebruikelijke hydrolyseerbare ester voorstelt; alsmede de overeenkomstige amiden, esters, hydroxaminezuren en far accutisch aanvaardbare additiezouten ervan.

2. Verbindingen van de formule 1 of 2, volgens conclusie 1, waarin van de groepen R_1 en R_2 de ene waterstof is en de andere waterstof, een methyl-, ethyl- of difluormethylgroep is, of R_1 en

25

15

20

R, tezamen methyleen of difluormethyleen voorstellen; R, fluor, chloor, een methyl-, ethyl-, isopropyl-, trifluormetyl-, acetoxy-, methoxy-, difluormethoxy-, methoxymethyloxy-, 4'-methoxytetrahydropyran 4'-yloxy-, methylthio-, difluormethylthio- of methoxymethylthiogroep voorstelt; Rh en R5 elk een methyl-, ethyl-, isopropyl-, groep, fluor, chloor, een acetoxy-, methoxy-, difluormethoxy-, methoxymethyloxy-, 4f-methoxytetrahydropyran 4'-yloxy-, methylthio-, difluormethylthio- of methoxymethylthiogroep voorstellen, op voorwaarde det wanneer van de groepen R_h of R₅ de ene een methoxy-, difluormethoxy-, methoxymethyloxy-, 4'methoxytetrahydropyran 4'-yloxy-, methylthio-, difluormethylthio- of methoxymethylthiogroep voorstelt, de andere de identieke groep is of een methyl-, ethyl-, isopropylgroep, flur, chloor of acetoxygroep voorstelt. alsmede de overeenkomstige amiden, esters, hydroxeminezuren en fermaceutisch aanvaardbare additiezouten daarvan. 3. Verbindingen volgens conclusie 2, met het kenmerk, dat van R, en R, de ene waterstof is en de andere waterstof, een methyl- of difluormethylgroep is, of R, en R, tezemen methyleen of difluormethyleen voorstellen. 4. Verbinding volgens conclusie 3, met het kemmerk, dat zij 5-methyl 2-naftylazijnzuur is. 5. Verbinding volgens conclusie 3, met het kenmerk, dat zij 5-methoxy 2-naftylazijnzuur is. 6. Verbinding volgens concluse 3, met het kenmerk, dat zij 5-chloor 2-naftylazijnzuur is. 7. Verbinding volgens conclusie 3, met het kemmerk, dat zij 5-trifluormethyl 2-naftylazijnzuur is. 8. Verbinding volgens conclusie 3, met het kenmerk, dat zij 5-methylthio 2-naftylazijnzuur is. 9. Verbinding volgens conclusie 3, met het kenmerk, dat zij 5-methyl 2-naftyl a-methylazijnzuur is. 10. Verbinding volgens conclusie 3, met het kenmerk, dat zij 5-methoxy 2-naftyl a-methylazijnzuur is. 11. Verbinding volgens conclusie .. 3,

15

met het kenmerk, dat zij 5-chloor 2-naftyl α-methylazijnzuur is.

12. Verbinding volgens conclusie 3,

met het kenmerk, dat zij 5-trifluormethyl 2-naftyl α-naftylazijnzuur is.

5

10

15

13. Verbinding volgens conclusie 3,

met het kenmerk, dat zij 5-methylthio 2-naftyl α-methylazijnzuur is.

14. Werkwijze ter behandeling van ontsteking,

pijn, pyrexia en pruritis, met het kemmerk, dat men een therapeutisch werkzeme dosis toedient van een verbinding, zoels

a) een zuur van een van de formules 1 of 2, waarin van de groepen R_1 en R_2 de ene groep waterstof voorstelt en de andere waterstof, een methyl-, ethyl- of difluormethylgroep voorstelt, of R_1 en R_2 tezemen methyleen, halogeenmethyleen of ethyleen voorstellen;

 R_3 fluor, chloor, alkyl-, trifluormethyl-, hydroxy- een gebruikelijke hydrolyseerbare ester-, oxyether- of thioethergroep voorstelt en R_1 en R_5 elk fluor, chloor, alkyl-, hydroxy-, een gebruikelijke hydrolyseerbare ester-, oxyether- of thioether groep voorstellen, op voorwaarde dat, wanneer van R_1 of R_5 de ene een hydroxy-, oxyether- of thioethergroep is, de andere de identieke groep of fluor, chloor, alkyl of gebruikelijke hydrolyseerbare ester voorstelt of b) de overeenkomstige amiden, esters, hydroxaminezuren en farmaceutisch

20

b) de overeenkomstige amiden, esters, hydroxaminezuren en farmaceutisch aanvaardbare additiezouten daarvan.

__

met het kenmerk, dat men een therapeutisch werkzame dosis toedient van een verbinding zoals

15. Werkwijze volges conclusie 14,

.

a) een zuur van een van de formules 1 of 2 , waarin van de groepen R₁ en R₂ de ene groep waterstof voorstelt en de andere . waterstof, een methyl-, ethyl- of difluormethylgroep voorstelt, of R₁ en R₂ tezemen methyleen of difluormethyleen voorstellen; R₃ een methyl-, ethyl-, isopropyl-, fluor- chloor-, trifluormethyl-, acetoxy-, methoxy-, difluormethoxy-, methoxymethyloxy-, 4'-methoxytetra-hydropyran 4'-yloxy-, methylthio-, difluormethylthio-, of methoxymethyl-thiogroep voorstelt;

•

R₄ en R₅ elk een methyl-, ethyl-, isopropyl-, fluor-, chloor-, acetoxy-, methoxy-, difluormethoxy-, methoxymethyloxy-, 4'-methoxytetrahydropyran

4'-yloxy-, methylthio-, diflurmethylthio- of methoxymethylthic_rocp voorstellen, op voorwaarde dat, wanneer van R₁ of R₅ de ene een methoxy-, difluormethoxy-, methoxymethyloxy-, 4'-methoxytetrahydropyran 4'-yloxy-, methylthio- difluormethylthio- of methoxymethylthiogroep voorstelt, de andere de identieke groep of methyl-, ethyl-, isopropyl-, fluor-, chloor- of acetoxygroep voorstelt of

b) de overeenkomstige amiden, esters, hydroxaminezuren en farmaceutisch aanv aardbare additiezouten daarvan.

16. Werkwijze volgens conclusie 15,

met het kemmerk, dat men een therapeutisch werkzame dosis 5-methyl 2-naftylazijnzuur toedient.

17. Werkwijze volgens conclusie 15,

met het kermerk, dat men een therapeutisch werkzame dosis 5-methoxy 2-naftylazijnzuur toedient.

18. Werkwijze volgens conclusie 15,

met het kemmerk, dat men een therapeutisch werkzame dosis 5-chloor 2-naftylazijnzuur toedient.

19. Werkwijze volgens conclusie 15,

met het kenmerk, dat men een therapeutisch werkzame dosis 5-trifluor-methyl 2-naftylazijnzuur toedient.

20. Werkwijze volgens conclusie 15,

met het kenmerk, dat men een therapeutisch werkzame dosis 5-methylthio 2-naftylazijnzuur toedient.

21. Werkwijze volgens conclusie 15,

met het kenmerk, dat men een therapeutisch werkzame dosis 5-methyl 2-naftyl α-methylazijnzuur toedient.

22. Werkwijze volgens conclusie 15,

met het kenmerk, dat men een therapeutisch werkzame dosis 5-methoxy 2-naftyl α-methylazijnzuur toedient.

23. Werkwijze volgens conclusie 15,

met het kenmerk, dat men een therapeutisch werkzame dosis 5-chloor 2-naftyl α-methylazijnzuur toedient.

24. Werkwijze volgens conclusie 15,

met het kenmerk, dat men een therapeutisch werkzeme dosis 5-trifluormethyl 2-naftyl a-methylazijnzuur toedient:

30

15

20

25. Werkwijze volgens conclusie 15,

met het kenmerk, dat men een therapeutisch werkzame dosis 5-methylthic 2-naftyl c-methylazijnzuur toedient.

26. Werkwijze ter bereiding van de farmaccutisch preparaat voor het behandelen van ontsteking, pijn, koorts en jruk, met het kennerk, dat men een verbinding volgens een van de conclusies 1 - 13 in een voor de betreffende toepassing geschikte vorm brengt.

tisch preparaat voor het behandelen van ontsteking, pijn, koorts en jeuk, met het kenmerk, dat men in een dosering tussen 0,01 en ongeveer 20 mg/kg lichaamsgewicht een verbinding daarin opneemt, zoals a) een zuur van een van de formules 1 of 2, waarin van de groepen R₁ en R₂ de ene groep waterstof en de andere waterstof, een methyl-, ethyl- of difluormethylgroep voorstelt, of R₁ en R₂ tezamen methyleen of difluormethyleen voorstellen; R₃ een methyl-, ethyl-, isopropyl-, fluor-, chloor-, trifluormethyl-, acetoxy-, methoxy-, difluormethoxy-, methoxymethyloxy-, 4'-methoxytetra-hydropyran 4'-yloxy-, methylthio-, difluormethylthio- of methoymethyl-thiogroep voorstelt;

R_{\(\psi\)} en R_{\(\psi\)} elk een methyl-, ethyl-, isopropyl-, fluor-, chloor-, acetoxy-, methoxy-, difluormethoxy-, methoxymethyloxy-, \(\psi\)'-methoxymethylthiogroep \(\psi\) voorstellen, op voorwaarde dat, wanneer van R_{\(\psi\)} of R_{\(\psi\)} de ene een methoxy-, difluormethoxy-, methoxymethyloxy-, \(\psi\)'-methoxytetrahydropyran 2'-yloxy-, methylthio-, difluormethylthio- of methoxymethylthiogroep is, de andere de identieke groep of een methyl-, ethyl-, isopropyl-, fluor-, chloor- of acetoxygroep voorstelt of

b) de overeenkomstige emiden, esters, hydroxyaminezuren en farmaceutisch aanvaardbare additiezouten dearvan en een niet-giftige farmaceutisch aanvaardbare drager opneemt.

28. Werkwijze ter bereiding van verbindinger van de formules 1 en 2, wearin van de groepen R₁ en R₂ de ene groep waterstof voorstelt en de andere waterstof, een methyl- of ethylgroep / is;

R3 een alkyl-, trifluormethyl-, fluor-, chloor-, hydroxy-, gebruikelijke

15

5

10 .

20

25

30

hydrolyseerhere ester-, oxyether- of thioethergroep voorstelt en R_{1} en R_{5} elk een alkyl-, fluor-, chlcor-, hydroxy-, een gebruikelijke hydrolyseerbare ester-, oxyether- of thioethergroep voorstellen, op voorwaarde dat wenneer van R_{1} of R_{5} de ene een hydroxy-, oxyether- of thioethergroep is, de andere de identieke groep of fluor, chloor of een gebruikelijke hydrolyseerbare ester voorstelt, met het kenmerk.

- a) de overeenkomstig gesubstitueerde verbindingen van de formwes g en h, waarin R₃, R₁₄ en R₅ de hierboven aangegeven betekenis hebben, behandelt met een 1-alkoxycarbonylalkylideentrifenylfosforaan, waarbij men het overeenkomstige 2.2(1-alkoxycarbonylalkylideen)tetraline verkrijgt
- b) het verkregen tetraline met palladium-op-houtskoolkatalysator verhit op een temperatuur tussen 175 225°C.

29. Werkwijze volgens conclusie 28,

met het kenmerk, dat van de groepen R, en R₂ de ene groep waterstof is en de andere waterstof of methyl voorstelt;

R₃ een methyl-, ethyl-, isopropyl-, fluor-, chloor-, trifluormethyl-, methoxy-, difluormethoxy-, methylthio- of difluormethylthiogroep voor-stelt;

R_h en R₅ elk een methyl-, ethyl-, isopropyl-, fluor-, chloor-, methoxy-, difluormethoxy-, methylthio- of difluormethylthiogroep voorstellen, op voorwaarde dat wanneer van R_h en R₅ de ene een methoxy-, difluormethoxy-, methylthio- of difluormethylthiogroep voorstelt, de andere de identieke groep of een methyl-, ethyl-, isopropylgroep, fluor of chloor voorstelt

het 1-alkoxycarbonylalkylideentrifenylfosforaan 1-alkoxycarbonylethylideentrifenylfosforaan of 1-alkoxycarbonylmethyleentrifenylfosforaan is. 30. Werkwijze ter bereiding van verbindingen

van de formules b en d, waarin R_3 een alkyl-, trifluormethyl-, fluor-, chloor-, gebruikelijke hydrolyseerbare ester-, oxyether- of thioether-groep voorstelt en R_1 en R_5 elk een alkyl-, fluor-, chloor-, gebruikelijke hydrolyseerbare ester-, oxyether of thioethergroep voorstellen, op voorwaarde dat wanneer van R_1 en R_5 de ene een oxyether- of thioethergroep voorstelt, de andere de identieke groep is of een alkyl-, fluor-,

25

. 35

chloor- of gebruikelijke hydrolyseerbare estergroep, met het kenmerk, dat men

- a) de verbindingen van de formules a en c, waarin R_3 , R_4 en R_5 de hierboven aangegeven betekenis hebben, behandelt met een dielkylcarbonaat bij aanwezigheid van een alkalimetaalhydride, waarbij men het overeenkerstige 2-alkonycarbonylderivaat verkrijgt van de formules a en c
- b) de verkregen 2-alkoxycarbonylderivaten van de formules a en c behandelt met een alkalimetaalhydride en vervolgens met een a-halogeenazijn-zuurester, waarbij men de overeenkomstige 2-alkoxycarbonyl 2-(alkoxycarbonylmethyl)derivaten verkrijgt van de formules a en c;
- c) de verkregen 2-alkoxycarbonyl 2(alkoxycarbonylmethyl)derivaten van de formules a en c behandelt met waterig zuur, waarbij men de overeenkomstige 2-(carboxymethyl)derivaten van de formules a en c verkrijgt;
- d) het verkregen 2-(carboxymethyl)deriveat van de formules a en c reduceert met een reductiemiddel, waarbij men de overeenkomstige 1-hydroxy-1.2.3.4-tetrahydro 2-naftylazijnzuurderivaten verkrijgt;
- e) het verkregen 1-hydroxy 1.2.3.4-tetrahydro 2-naftylazijnzuurderivaat hydrogenolyseert door behandeling met waterstof bij aanwezigheid van een hydrogeneringskatalysator, waarbij men de overeenkomstige 1.2.3.4-tetrahydro 2-naftylazijnzuurderivaten verkrijgt;
- f) het verkregen 1.2.3.4-tetrahydro 2-naftylazijnzuurderivaat verestert met veresterende middelen, waarbij men het overeenkomstige 1.2.3.4-tetrahydro 2-naftylazijnzuuresterderivaat verkrijgt;
- g) het verkregen 1.2.3.4-tetrahydro 2-naftylazijnzuuresterderivaat dehydrogeneert met dehydrogenerende middelen, waarbij men de overeenkomstige esterderivaten van de formules b en d verkrijgt en
- h) de verkregen esterderivaten van de formules b en d met hydrolyserende middelen hydrolyseert.

31. Werkwijze volgens conclusie 30, met het kenmerk, dat R₃ een methyl-, ethyl-, trifluormethyl-, fluor-, chloor-, methoxy-, methoxymethyloxy-, difluormethoxy-, h'-alkoxytetra-hydropyran h'-yloxy-, methylthio-, methoxymethylthio-of difluormethyl-thiogroep voorstelt en R₁ en R₅ elk een methyl-, ethyl-, fluor-, chloor-, methoxy-, methoxymethyloxy-, difluormethoxy-, h'-alkoxytetrahydropyran h'-yloxy-, methylthio-, methoxymethylthio- of difluormethylthiogroep

10

<u>...20</u>

voorstellen, op voorwaarde dat, wanneer van R₁ en R₅ de ene ean methomy-, methoxymethyloxy-, difluormethoxy-, 4'-alkoxytetrahydropyran L'-yloxy-, methoxymethylthio- of difluormethylthiogroep is, de andere de identieke groep of een methyl-, ethyl-, fluor- of chloorgroep voorstelt.

32. Werkwijze volgens conclusie 31,

met het kenmerk, dat in

trap a) het dialkylcarbonaat dimethyl- of diethylcarbonaat is en het alkalimetaalhydride natriumhydride is;

in trap b) het alkalimetaalhydride natriumhydride is en de α-halogeenazijnzuurester een α-chloorazijnzuur- of α-broomazijnzuurester is; in trap d) het reductiemiddel natriumboorhydride, lithiumboorhydride, of waterstof is bij aanwezigheid van een platina-katalysator en in trap g) het hydrogeneringsmiddel bestaat uit verhitten met een palladium-op-houtskoolkatalysator.

33.Werkwijzen in hoofdzaak als beschreven in de beschrijving en/of de voorbeelden.

34. Gevormde therapeutische preparaten, verkregen volgens de werkwijze van conclusie 26 of 27.

(verscheidene trappen)

(verscheidene trappen)

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.